

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2000-001746
(43)Date of publication of application : 07.01.2000

(51)Int.Cl. C22C 38/00
C21D 9/48
C22C 38/14

(21)Application number : 10-171699
(22)Date of filing : 18.06.1998

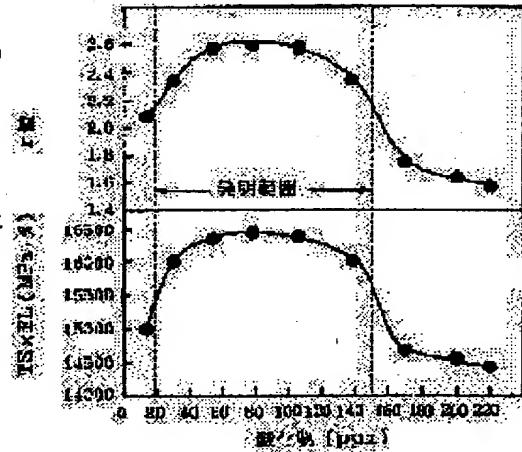
(71)Applicant : KAWASAKI STEEL CORP
(72)Inventor : MATSUOKA SAIJI
SAKATA TAKASHI
FURUKIMI OSAMU
NABESHIMA SEIJI
YAHIRO TARO

(54) STEEL SHEET FOR DEEP DRAWING, EXCELLENT IN SURFACE CHARACTERISTIC, AND ITS MANUFACTURE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a steel sheet excellent in surface characteristic, formability and deep drawability, and its manufacture.

SOLUTION: The steel sheet contains, by weight, $\leq 0.010\%$ C, $\leq 1.0\%$ Si, $\leq 3.0\%$ Mn, $\leq 0.15\%$ P, $\leq 0.05\%$ S, $< 0.01\%$ Al, $\leq 0.01\%$ N, $\geq 0.015\%$ Ti, and $\geq 0.0005\%$ Ca and/or metallic REM and also contains 0.01–0.1 wt.% of non-oxide Ti (Ti*) and contains Al in an amount satisfying (1) wt.% Ti/wt.% Al ≥ 5 or (2) Al ≤ 0.010 wt.% and wt.% Ti/wt.% Al ≤ 5 . At the time of its manufacture, a slab is heated and soaked at 900 to 1,300° C, finish rolling is finished at 650 to 960° C, coiling is done at 400 to 750° C, cold rolling is carried out at 50 to 95% draft, and the resultant sheet is subjected to recrystallization annealing at 700 to 920° C.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2000-1746

(P2000-1746A)

(43) 公開日 平成12年1月7日 (2000.1.7)

(51) Int.Cl.⁷
C 22 C 38/00
C 21 D 9/48
C 22 C 38/14

識別記号
301

F I
C 22 C 38/00
C 21 D 9/48
C 22 C 38/14

テーマコード (参考)
301S 4K037
E

審査請求 未請求 請求項の数 9 O.L. (全 11 頁)

(21) 出願番号 特願平10-171699

(22) 出願日 平成10年6月18日 (1998.6.18)

(71) 出願人 000001258

川崎製鉄株式会社
兵庫県神戸市中央区北本町通1丁目1番28
号

(72) 発明者 松岡 才二

岡山県倉敷市水島川崎通1丁目 (番地なし)
川崎製鉄株式会社水島製鉄所内

(72) 発明者 坂田 敬

岡山県倉敷市水島川崎通1丁目 (番地なし)
川崎製鉄株式会社水島製鉄所内

(74) 代理人 100080687

弁理士 小川 順三 (外1名)

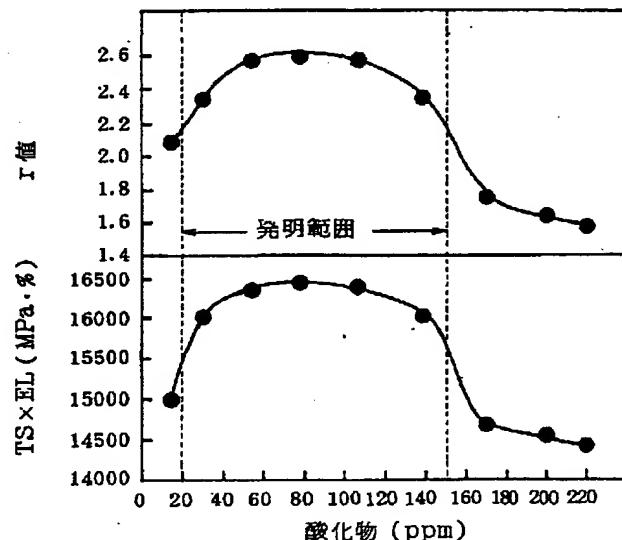
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 表面性状の良好な深絞り用鋼板およびその製造方法

(57) 【要約】

【課題】 表面性状、成形性、深絞り性がともに優れる鋼板とその製造方法を提案すること。

【解決手段】 $C \leq 0.010 \text{ wt\%}$ 、 $Si \leq 1.0 \text{ wt\%}$ 、 $Mn \leq 3.0 \text{ wt\%}$ 、 $P \leq 0.15 \text{ wt\%}$ 、 $S \leq 0.05 \text{ wt\%}$ 、 $Al < 0.01 \text{ wt\%}$ 、 $N \leq 0.01 \text{ wt\%}$ 、 $Ti \geq 0.015 \text{ wt\%}$ 、 Ca および/または金属REM $\geq 0.0005 \text{ wt\%}$ を含有すると共に、非酸化物Ti (Ti^{+4})を $0.01 \sim 0.1 \text{ wt\%}$ 、Alを $\text{① wt\% Ti / wt\% Al} \geq 5$ 又は $\text{② Al} \leq 0.010 \text{ wt\%}$ 、かつ $\text{wt\% Ti / wt\% Al} < 5$ の範囲で含有する鋼板であって、その製造に当たっては、スラブを、 $900 \sim 1300^\circ\text{C}$ で加熱-均熱し、 $650 \sim 960^\circ\text{C}$ の温度で仕上圧延を終了して $400 \sim 750^\circ\text{C}$ の温度で巻取り、その後、 $50 \sim 95\%$ の圧下率で冷間圧延を施してから、 $700 \sim 920^\circ\text{C}$ で再結晶焼鈍を施すことを特徴とする。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 $C \leq 0.010 \text{ wt\%}$, $Si \leq 1.0 \text{ wt\%}$, $Mn \leq 3.0 \text{ wt\%}$, $P \leq 0.15 \text{ wt\%}$, $S \leq 0.05 \text{ wt\%}$, $N \leq 0.01 \text{ wt\%}$, $0.010 \text{ wt\%} \leq Ti \leq 0.50 \text{ wt\%}$, ただしこのTiのうち $0.005 \sim 0.1 \text{ wt\%}$ は非酸化物 $Ti^{(Ti^*)}$ の形態で含有し, Ca および/または金属REM $\geq 0.0005 \text{ wt\%}$ を含むとともに、下記(1)式または(2)式を満たす範囲のAlを含有し、残部Feおよび不可避的不純物よりなることを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板。

記

$$wt\%Ti / wt\%Al \geq 5 \quad \dots \dots (1)$$

$$Al \leq 0.010 \text{ wt\%}$$
, かつ $wt\%Ti / wt\%Al < 5 \dots \dots (2)$

【請求項2】 請求項1に記載の鋼板において、上記成分の他にさらに、 $Nb : 0.001 \sim 0.1 \text{ wt\%}$, $B : 0.0001 \sim 0.05 \text{ wt\%}$ のいずれか1種または2種を含有することを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板。

【請求項3】 請求項1または2に記載の鋼板において、非酸化物 $Ti^{(Ti^*)}$ は、 C (wt%), N (wt%), S (wt%) との関係において、次式：
$$(C/12) \leq (Ti^*/48) - (N/14 + S/32) \leq 10 (C/12)$$
を満足するように含有することを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板。

【請求項4】 請求項1, 2または3に記載の鋼板において、 $50 \mu\text{m}$ 以下の大きさの酸化物系介在物を $0.002 \sim 0.015 \text{ wt\%}$ 含有することを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板。

【請求項5】 請求項1～4のいずれか1項に記載の鋼板において、鋼中の介在物が、
 CaO および/またはREM酸化物：合計量で 5 wt\% 以上 50 wt\% 以下、
 Ti 酸化物： 90 wt\% 以下、
 Al_2O_3 : 70 wt\% 以下、の酸化物系介在物を主に含むことを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板。

【請求項6】 基本成分として、 $C \leq 0.010 \text{ wt\%}$, $Si \leq 1.0 \text{ wt\%}$, $Mn \leq 3.0 \text{ wt\%}$, $P \leq 0.15 \text{ wt\%}$, $S \leq 0.05 \text{ wt\%}$, $N \leq 0.01 \text{ wt\%}$, $0.010 \text{ wt\%} \leq Ti \leq 0.50 \text{ wt\%}$, ただしこのTiのうち $0.005 \sim 0.1 \text{ wt\%}$ は非酸化物 $Ti^{(Ti^*)}$ の形態で含有し、 Ca および/または金属REM $\geq 0.0005 \text{ wt\%}$ を含むとともに、下記(1)式または(2)式を満たす範囲のAlを含有する鋼片を、 $900 \sim 1300^\circ\text{C}$ で加熱-均熱し、 $650 \sim 960^\circ\text{C}$ の温度で仕上圧延を終了して $400 \sim 750^\circ\text{C}$ の温度で巻取り、その後、 $50 \sim 95\%$ の圧下率で冷間圧延を施してから、 $700 \sim 920^\circ\text{C}$ で再結晶焼純を施すことを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板の製造方法。

記

$$wt\%Ti / wt\%Al \geq 5 \quad \dots \dots (1)$$

$$Al \leq 0.010 \text{ wt\%}$$
, かつ $wt\%Ti / wt\%Al < 5 \dots \dots (2)$

【請求項7】 請求項6に記載の方法において、鋼片は上記基本成分の他にさらに、 $Nb : 0.001 \sim 0.1 \text{ wt\%}$,

$B : 0.0001 \sim 0.05 \text{ wt\%}$ のいずれか1種または2種を含有することを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板の製造方法。

【請求項8】 請求項6または7に記載の方法において、非酸化物 $Ti^{(Ti^*)}$ は、 C (wt%), N (wt%), S (wt%) との関係において、次式：
$$(C/12) \leq (Ti^*/48) - (N/14 + S/32) \leq 10 (C/12)$$
を満足するように含有することを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板の製造方法。

【請求項9】 請求項6～8のいずれか1項に記載の方法において、鋼中の介在物が、
 CaO および/またはREM酸化物：合計量で 5 wt\% 以上 50 wt\% 以下、
 Ti 酸化物： 90 wt\% 以下、
 Al_2O_3 : 70 wt\% 以下、の酸化物系介在物を主に含むことを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、表面性状の良好な深絞り用鋼板およびその製造方法に関し、とくに表面性状とともに成形性ならびに強度伸びバランスも優れた鋼板、例えば冷延鋼板や溶融亜鉛めっき鋼板、電気亜鉛めっき鋼板、すすめっき鋼板、ほうろう被覆鋼板、塗装鋼板その他の表面処理用鋼板およびそれらの製造方法に関するものである。とくに本発明は、好適なTi脱酸により、鋼中の酸化物系介在物、すなわち、巨大クラスター状介在物の生成を抑制して鋼板の表面性状を改善すると共に、介在物を微細分散化することにより冷延-焼純時の粒成長性を制御してr値ならびに強度伸びバランスを改善してなる極低炭素冷延鋼板を提供しようとするものである。

【0002】

【従来の技術】 鋼の脱酸は、当初、特公昭44-18066号公報に開示されているように、フェロチタンで行われていた。しかし近年では、酸素濃度の安定した鋼を低コストで製造するために、Alにて脱酸するAl脱酸鋼が主流となっている。

【0003】 鋼のAl脱酸は、ガス搅拌やRH脱ガス装置を用い、生成酸化物を凝集させて、浮上分離する方法であるが、この場合、錆片中には Al_2O_3 酸化物が不可避に残留することになる。しかも、この Al_2O_3 はクラスター状になるため分離しにくく、時には数 $100 \mu\text{m}$ 以上ものクラスター状介在物が残留する。もし、このようなクラスター状の介在物が錆片表層部に捕捉されると、ヘゲ、スリーパーのような表面欠陥につながることになるから、美麗さを必要とする自動車用鋼板では致命的な欠陥となる。また、Al脱酸では、 Al_2O_3 がタンディッシュからモールドへ注入するために使用するイマージョンノズルの内壁に付着し、ノズル閉塞をひき起こすという問題があつ

た。

【0004】このようなAl脱酸に伴う上述した問題に対し、アルミキルドした溶鋼中にCaを添加することにより、 CaO 、 Al_2O_3 複合酸化物を生成させる方法が提案されている。（例えば、特開昭61-276756号公報、特開昭58-154447号公報および特開平6-49523号公報）。この方法におけるCa添加の目的は、 Al_2O_3 とCaとを反応させて CaOAl_2O_3 、 $12\text{CaOAl}_2\text{O}_3$ 、 $3\text{CaOAl}_2\text{O}_3$ 等の低融点複合酸化物を形成することにより、上述した問題点を克服しようとするところにある。

【0005】しかしながら、溶鋼中へCaを添加すると、このCaが鋼中のSと反応して CaS を形成し、この CaS が発錆の原因をつくる。この点、特開平6-559号公報では、発錆を防止するために、鋼中に残留するCa量を5ppm以上10ppm未満とする方法を提案している。しかし、Ca量を10ppm未満にしたとしても、鋼中に残留する CaO - Al_2O_3 系酸化物の組成が適正でない場合、特に CaO 濃度が30%以上の酸化物の場合、その酸化物中のSの溶解度が増加し、温度低下時や凝固時に介在物内周囲に CaS が不可避に生成する。その結果、その CaS が起点となって錆が発生し、製品板の表面性状の劣化を招くようになる。また、このような発錆点が残留したままめっき、あるいは塗装のような表面処理を行うと、処理後にどうしても表面ムラが発生する。一方で、介在物中の CaO 濃度が20%以下と低くかつ Al_2O_3 濃度が高い場合、特に Al_2O_3 濃度が70%以上の場合には、介在物の融点が上がり、介在物どうしが焼結しやすくなるため、連続铸造時にノズル詰まりが発生しやすくなるだけでなく、鋼板表面にはヘゲ、スリーパ等が発生し、表面性状を著しく悪化させるという問題があった。

【0006】これに対し、近年に至り、Alを添加せずに、Tiで脱酸する方法が、特開平8-239731号公報として開発されている。このようなAlレスTi脱酸の方法は、Al脱酸法に比べ、到達酸素濃度が高く介在物量は多いが、クラスター状の酸化物は生成しない。とくに生成する介在物の形態が TiO_2 - Al_2O_3 系となり、2~50 μm 程度の粒状の酸化物が分散した状態を呈する。そのため、介在物がクラスター状になることに起因する上述した表面欠陥は減少する。しかしながら、このTi脱酸の場合、 $\text{Al} \leq 0.005\text{ wt\%}$ の溶鋼では、Ti濃度が0.010 wt%以上になると、固相状態の TiO_2 がタンディッシュノズルの内面に地金を取り込んだ形で付着成長し、かえってノズルの閉塞を誘発するという新たな問題があった。

【0007】このような問題（ノズルの閉塞防止）を解決するために、特開平8-281391号公報では、AlレスTi脱酸鋼において、ノズルを通過する溶鋼の酸素量を制限することにより、ノズル内面に成長する TiO_2 の成長を防止する方法を提案している。しかし、この方法の場合、酸素量の制限にも限界があることから、処理量が限られる（800トン程度）という別の問題があった。また、

閉塞の進行とともにモールド内湯面のレベル制御が不安定になるため、根本的な解決にはなっていないのが実情である。

【0008】また、この特開平8-281390号公報に開示の技術は、タンディッシュノズルの閉塞防止策として、溶鋼のSi濃度を適正化して介在物組成を Ti_3O_5 - SiO_2 系にすることにより、ノズル内面に成長する TiO_2 の成長を防止する方法を提案している。しかし、単にSi濃度を増加しても介在物中に SiO_2 を含有させることは難しく、少なくとも $(\text{wt\% Si}) / (\text{wt\% Ti}) > 50$ を満足するようにしなければならない。したがって、鋼中のTi濃度が0.010 wt%の場合、 SiO_2 -Ti酸化物を得るために、Si濃度は0.5 wt%以上が必要となる。しかし、Siの増加は材質の硬化を招き、また、めっき性の劣化を招く。Si濃度の増加は鋼板表面性状への悪影響が大きくなり、根本的な解決方法を提供するものではない。

【0009】次に、特公平7-47764号公報では、Mn:0.03~1.5 wt%、Ti:0.02~1.5 wt%となるように脱酸することにより、17~31 wt% MnO-Ti酸化物からなる低融点の介在物を含有する非時効性冷延鋼板を提案している。この提案の場合、上記MnO-Ti酸化物は低融点であり、溶鋼中では液相状態となるため、溶鋼がタンディッシュノズルを通過してもノズルに付着することなくモールドに注入されるので、タンディッシュノズルの閉塞を効果的に防止できる。しかしながら、森岡泰行、森田一樹ら：鉄と鋼、81(1995)、p.40の報告にあるように、Mn:0:17~31%含有するMnO-Ti酸化物を得るために、Mn、Tiの酸素との親和力の違いから、溶鋼中のMnとTiの濃度比を、 $(\text{wt\% Mn}) / (\text{wt\% Ti}) > 100$ にする必要がある。したがって、鋼中のTi濃度が0.010 wt%の場合、所要のMnO-Ti酸化物を得るために、Mn濃度は1.0 wt%以上が必要である。しかし、Mn含有量が1.0 wt%を超えると材質が硬化する。従って、17~31 wt% MnO-Ti酸化物からなる介在物を形成することは実際上困難であった。

【0010】さらに、特開平8-281394号公報では、AlレスTi脱酸鋼においてタンディッシュノズルの閉塞の防止策として、ノズルに $\text{CaO} \cdot \text{ZrO}_2$ 粒を含有する材料を用いることにより、溶鋼中の Ti_3O_5 がノズルに捕捉された場合、 TiO_2 - SiO_2 - Al_2O_3 - $\text{CaO} \cdot \text{ZrO}_2$ 系の低融点介在物にしてその成長を防止する方法を提案している。しかしながら、溶鋼中の酸素濃度が高い場合、付着介在物の TiO_2 濃度が高くなつて低融点化しないため、ノズル閉塞を防止することにはつながらず、一方で酸素濃度が低い場合にはノズルが溶損する問題があり、十分な対策にはなっていない。

【0011】さらに、上掲のノズル詰まり防止に関する各従来技術は、連続铸造プロセスにおいて、溶鋼をタンディッシュノズルからモールドへ注入するための浸漬ノズルには依然としてArガスや N_2 ガスを吹き込んで铸造す

る必要がある。しかし、その吹き込んだガスが鋳片の凝固シェルに捕捉され、気泡性欠陥になるという問題が残されていた。

【0012】ところで、極低炭素冷延鋼板の場合、一般に、自動車の外板および内板として広く使用されている。とくに、深絞り成形性が要求される部位には、高いr値（ランクフォード値）とともに優れた強度伸びバランスが求められている。このうち上記r値は、鋼板の結晶方位に強く依存することが知られており、{111}再結晶集合組織を発達させることにより上昇させることができる。のことから従来、r値を高めるために、{111}再結晶集合組織を発達させる方法として、鋼成分、熱延条件、冷延条件および焼鈍条件について種々検討されてきた。たとえば、再結晶焼鈍を高温で行うと、{111}再結晶集合組織が強く発達し、r値が上昇することが知られている。しかしながら、この方法の場合、高温焼鈍を行うために結晶粒が粗大化し、プレス成形性に必要な強度伸びバランスの方は却って低下するという新たな問題が生じた。

【0013】また、Ti脱酸鋼を用いた深絞り用冷延鋼板の製造技術については、特公平7-47764号公報および特開平8-239731号公報などの開示にもあるように、Ti脱酸鋼はAl脱酸鋼よりもr値が0.1～0.2高い特性が得られることが開示されている。しかしながら、これらの従来技術は、強度伸びバランスに関してまでは全く検討しておらず、しかもこれらの溶製法はもともと製鋼上の問題も抱えていた。

【0014】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、従来技術が抱える上述した問題点を解決課題とするものである。本発明の第1の目的は、表面性状、成形性、深絞り性とともに優れる鋼板とその製造方法を提案することにある。本発明の第2の目的は、連続铸造時のノズル詰まり防止に対して有効でクラスター状介在物の生成阻止にも有効な深絞り用鋼板の製造技術を提案することにある。本発明の第3の目的は、表面性状に加えさらにr値が高くかつ強度伸びバランスの優れた深絞り用鋼板を提供することにある。そして、本発明の第4の目的は、表面性状に加えさらにr値や強度伸びバランスの良好な、冷延鋼板や溶融亜鉛めっき鋼板、電気亜鉛めっき鋼板、すずめっき鋼板、塗装鋼板などの表面処理用鋼板を製造するための深絞り用鋼板の製造技術を提案することにある。

【0015】

【課題を解決するための手段】発明者らは、上記の目的を達成すべく鋭意研究を重ねた結果、鋼中に残留する酸化物系介在物は、そのサイズ、量および組成が特定の範囲であれば、上述したノズル詰まりを招くことなく、しかも介在物をクラスター状に巨大化させずに微細分散化することができ、さらには、冷延-焼鈍時の粒成長性を制御することにより、r値ならびに強度伸びバランスを

大幅に改善できることを見出し、本発明に想到した。

【0016】このような知見の下に開発した本発明は、C≤0.010wt%、Si≤1.0wt%、Mn≤3.0wt%、P≤0.15wt%、S≤0.05wt%、N≤0.01wt%、0.010wt%≤Ti≤0.50wt%、ただしこのTiのうち0.005～0.1wt%は非酸化物Ti (Ti⁺)の形態で含有し、Caおよび/または金属REM≥0.0005wt%を含むとともに、下記(1)式または(2)式を満たす範囲のAlを含有し、残部Feおよび不可避的不純物よりなることを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板である。

記

$$wt\%Ti/wt\%Al \geq 5 \quad \dots \dots (1)$$

$$Al \leq 0.010wt\%, \text{かつ} wt\%Ti/wt\%Al < 5 \dots \dots (2)$$

【0017】なお、本発明の鋼板は、上記成分の他にさらに、Nb: 0.001～0.1wt%、B: 0.0001～0.05wt%のいずれか1種または2種を含有することが好適である。また本発明においては、上記の各鋼板において、非酸化物Ti (Ti⁺)は、C (wt%)、N (wt%)、S (wt%)との関係において、次式：

$$(C/12) \leq (Ti^{+}/48) - (N/14 + S/32) \leq 10(C/12)$$

を満足するように含有する構成が好ましい。また、本発明の各鋼板においては、50μm以下の大きさを有する酸化物系介在物を0.002～0.015wt%含有することが好ましい構成である。また、本発明の各鋼板においては、鋼中の介在物が、CaOおよび/またはREM酸化物のいずれか1種または2種：合計量で5wt%以上50wt%以下、Ti酸化物：90wt%以下、Al₂O₃：70wt%以下、あるいはさらに、SiO₂：30wt%以下、MnO：15wt%以下の酸化物系介在物を主に含むことが好ましい。

【0018】さらに本発明は、基本成分として、C≤0.010wt%、Si≤1.0wt%、Mn≤3.0wt%、P≤0.15wt%、S≤0.05wt%、N≤0.01wt%、0.010wt%≤Ti≤0.50wt%、ただしこのTiのうち0.005～0.1wt%は非酸化物Ti (Ti⁺)の形態で含有し、Caおよび/または金属REM≥0.0005wt%を含むとともに、下記(1)式または(2)式を満たす範囲のAlを含有する鋼片を、900～1300℃で加熱-均熱し、650～960℃の温度で仕上圧延を終了して400～750℃の温度で巻取り、その後、50～95%の圧下率で冷間圧延を施してから、700～920℃で再結晶焼鈍を施すことを特徴とする、表面性状の良好な深絞り用鋼板の製造方法を提案する。

記

$$wt\%Ti/wt\%Al \geq 5 \quad \dots \dots (1)$$

$$Al \leq 0.010wt\%, \text{かつ} wt\%Ti/wt\%Al < 5 \dots \dots (2)$$

【0019】なお、本発明にかかる上記の方法においては、鋼片は上記基本成分の他にさらに、Nb: 0.001～0.1wt%、B: 0.0001～0.05wt%のいずれか1種または2種を含有することが好ましい実施の態様となる。また、本発明の各方法において、上記非酸化物Ti (Ti⁺)は、C (wt%)、N (wt%)、S (wt%)との関係におい

て、次式：

$$(C/12) \leq (Ti^+/48) - (N/14 + S/32) \leq 10(C/12)$$

を満足するように含有させることができが好ましい構成となる。また、本発明の各方法において、鋼中の介在物が、 CaO および／またはREM酸化物：合計量で5wt%以上50wt%以下、 Ti 酸化物：90wt%以下、 Al_2O_3 ：70wt%以下、あるいはさらに SiO_2 ：30wt%以下、 MnO ：15wt%以下の酸化物系介在物を主に含むことが好ましい。

【0020】

【発明の実施の形態】はじめに、本発明に想到するに至った契機となる実験研究について説明する。この実験は、 C ：0.002 wt%、 Si ：0.02wt%、 Mn ：0.1 wt%、 P ：0.01wt%、 S ：0.006 wt%、 Al ：0.005 wt%、 N ：0.002 wt%、 Ti ：0.02～0.05wt%、 O ：0.001～0.022 wt%、 Ca ：0.001 wt%、 $(Ti^+/48) - (N/14 + S/32) = 3.0 \times (C/12)$ (Ti^+ ：非酸化物 Ti) なる成分組成からなるシートバーを、1150℃に加熱して均熱した後、仕上温度が890℃となるように3パス圧延を行って板厚4.0 mmの熱延板とした。その後、600℃～1時間の条件でコイル巻取り処理を行った。その後さらに、80%の冷間圧延を施してから、880℃～40秒の再結晶焼純を施した。

【0021】図1は、上記のようにして製造した鋼板の成形性について、とくに r 値と強度伸び($TS \times EL$)に及ぼす酸化物量の影響を示したものである。ここに、 r 値は、JIS5号引張試験片を用いて3点法で測定し、3方向の r 値、 r_L （圧延方向の r 値）、 r_C （圧延方向に直角方向の r 値）、 r_D （圧延方向に45°の方向の r 値）の平均値を $r = (r_L + r_C + 2r_D) / 4$ により求めた。また、引張試験も r 値と同様に3方向の平均値で求めた。この鋼板について、鋼板表面近傍を顕微鏡観察した結果、その鋼板の酸化物系介在物の大きさは、板幅方向寸法が50 μm 以下であった。しかも、この図より明らかなように、この成分組成系の鋼材においては、 r 値と強度伸び $TS \times EL$ とは、酸化物量に依存し、酸化物量が0.002～0.015 wt%の時、高 r 値と高 $TS \times EL$ を両立させることができ、とくに酸化物量が0.004～0.012 wt%のとき、より高い r 値と $TS \times EL$ 特性が得られることが判明した。

【0022】(1) 鋼成分

本発明にかかる鋼板の成分組成は、

① $C \leq 0.010$ wt%、 $Si \leq 1.0$ wt%、 $Mn \leq 3.0$ wt%、 $P \leq 0.15$ wt%、 $S \leq 0.05$ wt%、 $N \leq 0.01$ wt%、 0.010 wt% $\leq Ti \leq 0.50$ wt%、 Ca および／または金属REM ≥ 0.0005 wt%を含むとともに、 $wt\%Ti / wt\%Al \geq 5$ 、あるいは $Al \leq 0.010$ wt%かつ $wt\%Ti / wt\%Al < 5$ の条件を満たす範囲で Al を含有し、

② かつ、上記 Ti のうち非酸化物の形態のもの(Ti^+)を0.005～0.1 wt%含有すること、

③ そして、この非酸化物 Ti (Ti^+)は、 C wt%、 N wt%、 S wt%との関係において、次式：

$$(C/12) \leq (Ti^+/48) - (N/14 + S/32) \leq 10(C/12)$$

の関係を満たして含有すること、

④ そして、必要に応じてさらに、 Nb ：0.001～0.1 wt%、 B ：0.0001～0.05wt%の1種または2種を含有し、残部が Fe および不可避的不純物からなることを特徴とする。

【0023】以下、本発明にかかる鋼板の成分組成を、上記のように限定した理由を説明する。

(a) $C \leq 0.010$ wt%

C は、少ないほど深絞り性が向上するので少なくすることが好ましいが、精錬の負荷なども考慮しつつ悪影響の出ない上限として0.010 wt%以下に限定した。

(b) $Si \leq 1.0$ wt%

Si は、鋼を強化する作用があり、所望の強度に応じて必要量を含有させるが、その含有量が1.0 wt%を超えると、深絞り性が劣化するので1.0 wt%以下に限定した。

(c) $Mn \leq 3.0$ wt%

Mn は、鋼を強化する作用があり、所望の強度に応じて必要量を含有させるが、その含有量が3.0 wt%を超えると、深絞り性が劣化するので3.0 wt%以下に限定した。

(d) $P \leq 0.15$ wt%

P は、鋼を強化する作用があり、所望の強度に応じて必要量を含有させるが、その含有量が0.15wt%を超えると、深絞り性が劣化するので0.15wt%以下に限定した。

(e) $S \leq 0.05$ wt%

S は、少ないほど深絞り性が向上するので少なくすることが好ましいが、その含有量が0.05wt%以下であれば、さほど悪影響が出ないので、0.05wt%以下に限定した。

(f) $N \leq 0.01$ wt%

N は、少ないほど深絞り性が向上するので少なくすることが好ましいが、その含有量が0.01wt%以下であれば、さほど悪影響が出ないので、0.01wt%以下に限定した。

(g) 0.010 wt% $\leq Ti \leq 0.50$ wt%

Ti は、本発明鋼板においては最も重要な役割りを担う成分であり、 Ti 脱酸により、50 μm 以下のサイズの微細酸化物系介在物を形成し、冷延～焼純時の粒成長性を制御して、強度伸びバランスを向上させる成分である。さらに、この微細酸化物は、熱延板の微細化にも有効に作用するため、冷延～焼純後に{111}再結晶集合組織を発達させて r 値を高くする。この Ti 含有量が0.010 wt%未満では、添加の効果、即ち微細酸化物の量が少なすぎるため、上述の所期した効果が得られなくなることから、下限を0.010 wt%以上に限定した。この Ti は、0.025 wt%以上の添加でより有効に作用する。ただし、0.50wt%を超えて添加すると薄鋼板では材質が硬化して所期の材料特性を損なうばかりか、コスト上昇をも招くことになるので、上限を0.50wt%とする。

【0024】(h) Al

Al は、本発明において重要な役割りを担う成分であり、① $wt\%Ti / wt\%Al \geq 5$ 、あるいは② $Al \leq 0.010$ wt%

かつ $wt\% Ti / wt\% Al < 5$ のいずれかの条件を満たす必要がある。前記条件が満たされなくなると、Al脱酸鋼となり、巨大な Al_2O_3 のクラスターが多量に生成し、鋼片の表面性状を劣化させるとともに、冷延-焼鈍時の粒成長性を制御するための $50\mu m$ 以下の微細酸化物が少なくなるため、強度伸びバランスが劣る。したがって、Al含有量は上記①または②の条件を満足する必要があり、このうち特に、①の条件は、本発明の目的を達成する上で好ましい範囲である。

【0025】(i) Caおよび/または金属REM $\geq 0.0005\text{ wt\%}$

Caおよび金属REMは、本発明にかかる鋼板において重要な役割りを担う成分であり、CaおよびREMのいずれか1種または2種を合計で 0.0005 wt\% 以上添加する必要がある。すなわち、溶鋼をTi脱酸した後、さらにCaおよびREMのいずれか1種または2種を合計で 0.0005 wt\% 以上添加することにより、溶鋼中の酸化物組成を、Ti酸化物: 90 wt\% 以下、好ましくは 20 wt\% 以上 90 wt\% 以下、さらに好ましくは 85 wt\% 以下、CaOおよび/またはREM酸化物: 5 wt\% 以上、好ましくは 8 wt\% 以上 50 wt\% 以下で、 Al_2O_3 が 70 wt\% 以下となる低融点の酸化物系介在物となるように調整する。このような調整を行うと、連続铸造時に、地金を含んだTi酸化物のノズルへの付着を阻止して、ノズル閉塞を無くすことができる。さらに、CaOおよび/またはREM酸化物は、冷延-焼鈍後の粒成長および熱延板の細粒化に寄与できる。なお、過剰なCa、REMの添加は発錆をもたらす原因ともなるので、合計量で 0.005 wt\% 以下の範囲で添加するのが望ましい。

【0026】

(j) 非酸化物Ti (Ti^{+}) $= 0.005 \sim 0.1\text{ wt\%}$

$(C/12) \leq (Ti^{+}/48) - (N/14 + S/32) \leq 10 (C/12)$

非酸化物Tiとは、全Tiのうち鋼中で酸化物状態で存在しないTi、すなわち炭化物、窒化物、硫化物などとして存在したり、固溶状態で存在するTiの総量を意味し、次の方法で求めたものである。

非酸化物Ti量 = 全Ti量 - 酸化物Ti

ここで、酸化物Ti = 全O量 \times 鋼中介在物のEPMAによるTi濃度 (wt%) / 鋼中介在物のEPMAによるO濃度 (wt%) である。そして、EPMAによるTi濃度およびO濃度は、鋼中に存在する $3 \sim 10\mu m$ の酸化物系介在物をランダムに10個選び出してEPMAで濃度を測定し、その平均値を用いる。こうして求めた非酸化物Tiは、本発明にかかる鋼板において、きわめて重要な役割りを担う成分であり、鋼中の固溶C、固溶N、固溶Sを炭化物、窒化物、硫化物として析出固定して低減させることにより深絞り性の劣化を防止する効果がある。その量が 0.005 wt\% 未満では効果がなく、一方 0.1 wt\% を超えてもそれ以上の効果は得られず、逆に深絞り性劣化につながるので $0.005 \sim 0.1\text{ wt\%}$ と限定した。そして、この非

酸化物Ti (Ti^{+}) の量は、C、N、S各含有量との関係において、 $(C/12) \leq (Ti^{+}/48) - (N/14 + S/32) \leq 10 (C/12)$ の関係式を満足する必要がある。すなわち、 $(C/12) > (Ti^{+}/48) - (N/14 + S/32)$ では、熱延板中に多量の固溶Cが残留するため、冷延-焼鈍後の深絞り性が劣る。一方、 $(Ti^{+}/48) - (N/14 + S/32) > 10 (C/12)$ の量の非酸化物Tiは、逆に深絞り性を劣化させるため、 $(C/12) \leq (Ti^{+}/48) - (N/14 + S/32) \leq 10 (C/12)$ に限定した。

【0027】(k) Nb: $0.001 \sim 0.1\text{ wt\%}$

Nbは、熱延板の組織を微細化することにより、冷延-焼鈍後のr値を向上させる効果がある。その添加量が 0.001 wt\% 未満では添加効果がなく、一方 0.1 wt\% を越えて添加しても添加の効果が飽和し、逆に深絞り性の劣化につながるので、 $0.001 \sim 0.1\text{ wt\%}$ の範囲に限定した。

(l) B: $0.0001 \sim 0.05\text{ wt\%}$

Bは、鋼の耐二次加工脆性の改善のために添加されるが、その添加量が 0.0001 wt\% 未満では添加効果がなく、一方 0.05 wt\% を越えて添加すると逆に深絞り性の劣化につながるので、 $0.0001 \sim 0.05\text{ wt\%}$ に限定した。

【0028】(2) 鋼片および鋼板の介在物

本発明の鋼板については、鋼板幅方向(圧延直角方向)の寸法で $50\mu m$ 以下の大きさを有する微細な酸化物系介在物を $0.002 \sim 0.015\text{ wt\%}$ 含有するように調整することが必要である。ところで、鋼片(スラブ)中に存在する介在物の寸法は、圧延により、圧延方向には伸長するものの、板幅方向にはほとんど変化しない。従って、鋼板幅方向の介在物寸法を所定の範囲内に保つためには、鋼片段階で介在物寸法を制御する必要がある。このため、鋼片中に含まれる微細酸化物系介在物の制御は、本発明の重要な構成要素の1つである。特に、本発明方法の下で生成する介在物は、幅(圧延直角方向寸法)が $50\mu m$ 以下の大きさを有する粒状または破断状の酸化物系介在物である。幅が $50\mu m$ 以下の酸化物系介在物であれば、熱延時の結晶粒微細化ならびに冷延-焼鈍時の粒成長を抑制することができる。しかし、幅が $50\mu m$ よりも大きい介在物では前記の如き効果はない。このことから、該酸化物系介在物は、幅が $50\mu m$ 以下のものに限定した。また、この酸化物系介在物は、含有量が 0.002 wt\% より少ないと粒成長には効果がなく、一方、 0.015 wt\% よりも多く含有すると逆に深絞り性が劣化するので、 $0.002 \sim 0.015\text{ wt\%}$ に限定した。なお、深絞り性の観点からは、酸化物系介在物の含有量は、 $0.004 \sim 0.012\text{ wt\%}$ が好ましい。ここで、幅が $50\mu m$ 以下の大きさを有する粒状または破断状の酸化物系介在物とは、鋼スラブで生成した酸化物系介在物であって、比較的大きなものは熱延および冷延にて圧延方向に分断された破断状の酸化物系介在物をいい、また比較的小さなものは、その形を維持しているような粒状の酸化物系介在物をいう。

【0029】(3) 鋼板の製造方法

製鋼工程：この工程は、本発明の場合とくに限定されるものではないが、以下に好ましい処理方法を例示する。素材は、極低炭素鋼であって、 $Ti \geq 0.010 \text{ wt\%}$ とし、① $\text{wt\%Ti} / \text{wt\%Al} \geq 5$ 、あるいは② $\text{Al} \leq 0.010 \text{ wt\%}$ かつ $\text{wt\%Ti} / \text{wt\%Al} < 5$ のいずれかの条件を満たす成分組成を有する鋼を溶製する必要がある。この場合において、調整成分としてのTiを $Ti \geq 0.010 \text{ wt\%}$ にする理由は、 $Ti < 0.010 \text{ wt\%}$ では脱酸素能力が弱く、溶鋼中の全酸素濃度が高くなり、伸び、絞り等の材料特性が悪化するためである。ただし、この場合でも、Si、Mnの濃度を高めて脱酸力を増加することも考えられるが、 $Ti < 0.010 \text{ wt\%}$ では SiO_2 または MnO 含有介在物が大量に生成し、鋼材質の硬化やめっき性の劣化を招く。これを防ぐには、 $(\text{wt\%Ti}) / (\text{wt\%Al}) \geq 5$ 、 $(\text{wt\%Mn}) / (\text{wt\%Ti}) < 100$ とすることが好ましく、この場合、介在物中のTi酸化物濃度は20%以上となる。

【0030】また、① $\text{wt\%Ti} / \text{wt\%Al} \geq 5$ 、あるいは② $\text{Al} \leq 0.010 \text{ wt\%}$ かつ $\text{wt\%Ti} / \text{wt\%Al} < 5$ のいずれかの条件にする理由は、これらの条件を満たさない条件ではTi脱酸鋼ではなくAl脱酸鋼となり、 Al_2O_3 濃度が70%以上の Al_2O_3 クラスターが大量に生成するからである。本発明は、介在物をTi酸化物を主体とする介在物中に、後述するように CaO 、REM酸化物を含有させて所期の目的を達成しようとするものである。この点、上記2つの条件のうち、とくに① $\text{wt\%Ti} / \text{wt\%Al} \geq 5$ の条件に調整することが好ましい。

【0031】本発明にかかる鋼板の製造にあたっては、まず、溶鋼をFe-Ti等のTi含有合金により脱酸し、鋼中にTi酸化物を主体とする酸化物系介在物を生成させる。その介在物は、Alで脱酸した時のような巨大なクラスター状ではなく、1~50 μm 程度の大きさの粒状、破断状のものが多くを占める。ただし、このとき上記①又は②の条件を外れると、巨大な Al_2O_3 クラスターが生成する。このような Al_2O_3 クラスターは、Ti合金を添加してTi濃度を増加しても還元できず、鋼中にクラスター状介在物として残存する。したがって、本発明にかかる鋼板については、この製造の段階で、まず溶鋼中に適当なTi酸化物を生成させようとすることが好ましい。

【0032】なお、本発明法の下では、Alで脱酸する従来方法に比べると、Ti合金の歩留りが悪く、しかも、Ca、REMを含有するため介在物組成調整用合金は高価である。このことから、かかるTi合金の溶鋼中への添加は、介在物の組成制御が可能な範囲内でできるだけ少量で済むように行うのが経済的で好ましい。この意味において、Ti含有合金等の脱酸材の添加の前には、溶鋼中の溶存酸素、スラブ中の FeO 、 MnO を低下させるために予備脱酸することが望ましい。この予備脱酸は、脱酸後の溶鋼中の $\text{Al} \leq 0.010 \text{ wt\%}$ となるような少量のAlによる脱酸、Siや FeSi 、Mnや FeMn の添加によって行う。

【0033】上述したように、Ti脱酸により生成したTi

$\text{O}_3 \geq 70\%$ のTi酸化物系介在物を生成した鋼板というのは、その介在物が2~20 μm 程度の大きさにて鋼中に分散するため、クラスター状の介在物による表面欠陥はなくなる。しかしながら、Ti酸化物は溶鋼中では固相状態であり、また、極低炭素鋼は鋼の凝固温度が高いために、地金を取り込んだ形でタンディッシュノズルの内面に成長し、ノズルの閉塞を誘発するおそれがある。

【0034】そこで、本発明においては、Ti合金により脱酸した後、さらに0.0005wt%以上になるようにCaおよびREMのいずれか1種または2種を添加して、溶鋼中ひいては鋼板中の酸化物組成を、Ti酸化物：20wt%以上90wt%以下好ましくは85wt%以下、 CaO および/またはREM酸化物：5wt%以上好ましくは8wt%以上50wt%以下、 Al_2O_3 が70wt%以下である低融点の酸化物系介在物とする。そうすると、地金を取り込んだTi酸化物のノズルへの付着を有効に防止することが可能になる。なお、より望ましい介在物の組成は、 Ti_2O_3 ：30wt%以上80wt%以下、 CaO 、REM酸化物（ La_2O_3 、 Ce_2O_3 等）：10wt%以上40wt%以下である。上記介在物のTi酸化物が20wt%以下ではTi脱酸鋼ではなく、Al脱酸鋼となり、 Al_2O_3 濃度が高まるためノズル詰まりが発生し、また、 CaO 、REM酸化物濃度が高くなると発錆が悪化するため、Ti酸化物濃度は20wt%以上とする。一方、Ti酸化物濃度が90wt%以上では、 CaO 、REM酸化物が少なくノズル詰まりが発生するためTi酸化物濃度は20wt%以上90wt%以下とする。

【0035】また、上記介在物中の Al_2O_3 については、70wt%を越えると高融点組成となるためにノズル閉塞が起きるだけでなく、介在物の形状がクラスター状になり、製品板での非金属介在物性の欠陥が増加する。

【0036】上述したように、本発明における鋼中の酸化物系介在物は、 CaO および/またはREM酸化物を合計量で5wt%以上50wt%以下、Ti酸化物を90wt%以下および Al_2O_3 を70wt%以下含有したTi酸化物を主とする必要がある。上記酸化物系介在物中には、前記酸化物のほかにさらに、 SiO_2 、 MnO などの酸化物を含むことができる。この場合、上記介在物中の SiO_2 については30wt%以下、 MnO については15wt%以下に制御することが望ましい。この理由は、これらがそれぞれの量を上回ると、本発明で対象とするチタンキルド鋼とは言えないし、こうした組成のもとでは、Ca添加を行わなくてもノズル詰まりはなく、発錆の問題も無くなるためである。しかも、前述したように、介在物中に SiO_2 、 MnO を含有させるためには、溶鋼のSi、Mn濃度を $\text{Mn}/\text{Ti} > 100$ 、 $\text{Si}/\text{Ti} > 50$ にすることが好ましい。このほかに、本発明の酸化物中には、 ZrO_2 、 MgO などを5wt%以下の範囲で混入させることが許容される。なお、以上説明した鋼中の酸化物系介在物の組成は、酸化物系介在物を任意に10個抽出し、その平均値（分析値）から求めるものとする。

【0037】本発明にかかる鋼板にあっては、従来のAl

脱酸した鋼に比べ、Ti合金の歩留りが悪く、Ca、REMを添加することから高価になる。このことから、鋼中介在物の組成制御はできるだけ少ない量で済むように調整することが好ましく、できればTi脱酸前の溶鋼中の溶存酸素濃度は200 ppm以下になるように予備脱酸することが望ましい。この予備脱酸は、真空中での溶鋼攪拌、少量のAlによる脱酸（脱酸後のAlが溶鋼中0.010 wt%以下）、SiやFeSi、MnやFeMnによる脱酸によって行なうことが好ましい。

【0038】上述したように制御された介在物の寸法は、50 μm以下の大きさを有するものとする。ここで、介在物の大きさを50 μm以下のものに限定する理由は、本発明にかかる脱酸法では、50 μm以上の介在物はほとんど生成しない。このことは一般に、50 μm以上の介在物はスラグかモールドパウダー等の外因性の介在物が主因であるためである。また、50 μm以下の介在物量は酸化物系介在物全量の80wt%以上存在させることがコイルの表面欠陥やノズル詰まりを防止する上で望ましい。

【0039】本発明において、生成する介在物の組成を上記のように制御した場合、連続铸造時にタンディッシュノズルおよびモールドの浸漬ノズル内面に酸化物等が付着するのを完全に防止することができる。従って、タンディッシュや浸漬ノズル内に、酸化物等の付着防止のためのArやN₂等のガスを吹き込む必要がなくなる。その結果、連続铸造時のパウダー巻き込みによる铸片のパウダー性欠陥や、吹き込んだガスによる気泡性の欠陥が铸片に発生するのを防止できるという効果が得られる。

【0040】熱間圧延工程：熱間圧延に先立って行なうスラブの加熱は、900～1300℃の温度で行う。この理由は、900℃以下のスラブ加熱温度では、圧延時の荷重負荷が高くなりすぎて操業上の問題が生じる。一方、1300℃を越える高い温度では、圧延前の結晶粒径が大きくなりすぎるために、熱延板が微細化しない。したがって、スラブ加熱温度は900～1300℃に限定する。なお、このスラブ加熱温度は、深絞り性の観点からは1200℃以下が好ましい。なお、連続铸造から圧延にかけての処理において、CC-DR（連続铸造-ダイレクトローリング）またはHCR（ホットチャージローリング）を採用することは省エネルギーの観点から好ましい方法と言える。

【0041】上記熱間圧延の終了温度は、650～960℃とする。この理由は、960℃より高い温度で熱間圧延を終了すると、熱延板の結晶粒が粗大化し、冷延-焼鈍後の深絞り性が劣化する。一方、Ar₃変態点以下のα域で熱間圧延を終了してもよいが、その温度が650℃よりも低いと、圧延負荷の増大につながるため、仕上圧延終了温度を650～960℃に限定する。なお、熱間圧延後のコイル巻取り温度は、高温ほど析出物の粗大化に有利であるが、750℃を超えるとスケールが厚くなりすぎる等の問題が生じ、また400℃を下回ると析出物が粗大化しないので、400～750℃の範囲に限定する。

【0042】冷間圧延工程：この工程は、高いr値を得るために行なう処理であり、この目的を達成するためには冷延圧下率を50～95%とすることが必要である。というのは、圧下率が50%に満たないと、優れた深絞り性が得られないからであり、一方、95%以上の圧下率で冷間圧延を施しても、それ以上の高r値は得られず、逆にr値が低下するので、50～95%に限定する。

【0043】焼鈍工程：冷間圧延工程を経た冷延鋼板は、再結晶焼鈍を施す必要がある。焼鈍温度は700～920℃とする。というのは、焼鈍温度が700℃未満では、深絞り性に好ましい{111}再結晶集合組織が発達せず、一方、920℃を越える高温域で焼鈍を行なっても、それ以上の深絞り性は得られず、逆にα→γ変態により集合組織がランダム化し、r値が劣化するからである。したがって、焼鈍温度は700～920℃に限定する。そして、焼鈍後の鋼帯に対しては、形状矯正、表面粗度等の調整のために、10%以下の調質圧延を加えてよい。

【0044】なお、このようにして得られた冷延鋼板は、加工用冷延鋼板としてのみならず、加工用表面処理鋼板の原板としても適用できる。その表面処理としては、亜鉛めっき（合金系を含む）、すずめっき、ほうろう樹脂被覆等がある。また、本発明鋼板には、焼鈍または亜鉛めっき後、特殊な処理を施して、化成処理性、溶接性、プレス成形性および耐食性等の改善を行なってよい。

【0045】

【実施例】発明例：転炉出鋼後、300tonの溶鋼をRH脱ガス装置にて脱炭処理し、C: 0.0012～0.0021wt%、Si: 0.004～0.120 wt%、Mn: 0.06～0.45wt%、P: 0.010～0.060wt%、S: 0.003～0.008 wt%に調整するとともに、溶鋼温度を1585～1615℃に調整した。この溶鋼中に、Alを0.2～0.8 kg/ton添加し、溶鋼中の溶存酸素濃度を55～250 ppmまで低下させた。この時の溶鋼中のAl濃度は0.001～0.003 wt%であった。そしてこの溶鋼に、70wt%Ti-Fe合金を0.8～1.8 kg/ton添加してTi脱酸した。その後、FeNb、FeB等を添加して成分調整を行なった後に、溶鋼中には30wt%Ca-60wt%Si合金や、それにMet. Ca、Fe、5～15wt%のREMを混合した添加剤、または、90wt%Ca-5wt%Ni合金等のCa合金、REM合金のFe被覆ワイヤーを0.05～0.5 kg/ton添加し処理を行なった。この処理の後のTi濃度は0.026～0.058 wt%、Al濃度は0.001～0.003 wt%、Ca濃度は0.0005～0.0018wt%、REM濃度は0.0000～0.0020wt%であった。

【0046】次に、この溶鋼を2ストランドスラブ連続铸造装置にて铸造し連鉄スラブを製造した。なお、このときの、タンディッシュ内溶鋼の介在物の平均的な組織は、25～85wt%Ti₂O₃-5～45wt%CaO-0～18wt%REM酸化物-6～41wt%Al₂O₃の微細な球状介在物であった。この铸造時は、タンディッシュならびに浸漬ノズル内にArガスを吹き込まなかった。連続铸造後に観察し

たところでは、タンディッシュならびに浸漬ノズル内には付着物はほとんどなかった。

【0047】次に、上記連鉄スラブを熱間圧延したのち、0.8 mmまで冷間圧延し、さらに、連続焼鉄ライン(CAL)または溶融亜鉛めっきライン(CGL)にて再結晶焼鉄を行った。鋼組成を表1に、酸化物系介在物の含有量、1 μm以上の主要な鋼板中の介在物の平均的な組成を表2に示す。この時の酸化物系介在物量の板幅方向サイズはすべて50 μm以下であった。さらに、熱延、冷延、焼鉄条件および機械的特性を表3に示す。なお、介在物組成、非酸化物Ti、機械的特性等の値は前述した方法と同様にして求めた。この焼鉄板にはヘギ、スリーパ、スケールなどの非金属介在物性の欠陥は0.00~0.02個/1000 m-コイル以下しか認められなかった。また、発錆量は、従来のAl脱酸と同じく問題はなかった。なお、冷間圧延後、電気めっき、溶融亜鉛めっき処理を施した鋼板の表面品質も良好であった。

【0048】

【表1】

鋼板の成分										備考				
	C	Si	Mn	P	S	Al	Ti	Ti/Al	T. Ca	REM	N	Nb	B	
A	0.0012	0.12	0.12	0.010	0.004	0.003	0.026	8.7	0.005	—	0.0020	0.005	0.004	発明例
B	0.0013	0.015	0.25	0.060	0.003	0.001	0.042	42.0	0.010	—	0.0019	0.007	0.0010	発明例
C	0.0020	0.004	0.12	0.012	0.005	0.002	0.035	17.5	0.009	—	0.0024	0.007	—	発明例
D	0.0021	0.004	0.06	0.012	0.008	0.003	0.058	19.3	0.0018	—	0.0022	—	0.0005	発明例
E	0.0017	0.015	0.10	0.013	0.006	0.003	0.040	13.3	0.0007	0.0020	0.0020	—	—	発明例
F	0.0015	0.006	0.15	0.020	0.005	0.035	0.032	0.9	—	—	0.0018	0.003	0.0005	比較例

【0049】

【表2】

	50μm以下の酸化物系 介在物量 (wt%)	介在物組成 (wt%)						非酸化 Ti	X*	コイルの 欠陥量 個/1000m	備考
		CaO	REM 酸化物	Ti 酸化物	Al ₂ O ₃	SiO ₂	MnO				
A	0.0050	7	0	85	6	2	0	0.020	1.5	0	発明例
B	0.0042	18	0	60	22	0	0	0.037	5.0	0	発明例
C	0.0035	10	0	69	20	0	0	0.030	1.8	0	発明例
D	0.0128	22	0	60	17	1	0	0.045	3.0	0.02	発明例
E	0.0050	10	18	63	9	0	0	0.035	2.8	0	発明例
F	0.0015	0	0	2	98	0	0	0.032	3.1	0.45	比較例

$$* X = (Ti^* / 48-N/14-S/32) / (C/12)$$

Ti* : 非酸化Ti

【0050】

【表3】

No	鋼	製造条件					機械的特性					備考	
		熱延条件			冷延率 (%)	焼純 ライン	焼純 温度 (℃)	YS (MPa)	TS (MPa)	EL (%)	TS×EL		
		SRT (℃)	FDT (℃)	CT (℃)									
1	A	1150	900	600	80	CAL	880	140	310	53	16430	2.5	発明例
2	A	1150	900	600	80	CAL	680	250	340	35	11900	1.1	比較例
3	B	1150	900	600	80	CAL	880	210	355	46	16330	2.5	発明例
4	B	1150	900	600	45	CAL	880	210	350	38	13300	1.1	比較例
5	C	1150	900	600	80	CAL	940	180	325	38	12350	1.1	比較例
6	C	1150	900	600	80	CAL	880	135	305	54	16470	2.5	発明例
7	D	1150	980	600	80	CAL	880	140	315	48	15120	1.5	比較例
8	D	1150	900	600	80	CAL	880	140	315	52	16380	2.5	発明例
9	E	1150	900	600	80	CGL	880	140	310	53	16430	2.4	発明例
10	F	1150	900	600	80	CAL	880	130	280	53	14840	2.0	比較例

【0051】比較例：転炉出鋼後、300tonの溶鋼をRH脱ガス装置にて脱炭処理し、C : 0.0015wt%、Si : 0.06wt%、Mn : 0.15wt%、P : 0.020 wt%、S : 0.005 wt%に調整するとともに、溶鋼温度を1590℃に調整した。この溶鋼中に、Alを1.2 ~ 1.6 kg/ton添加し脱酸処理を行った。脱酸処理後の溶鋼中のAl濃度は0.035 wt%であった。その後、Fe-Tiを添加するとともに、Fe-Nb、Fe-Bを添加して成分組成の調整を行った。なお、この処理の後のTi濃度は0.040 wt%であった。次に、上記溶鋼を、2ストランドスラブ連続鋳造装置にて鋳造し、連鋳スラブを製造した。なお、このときの、タンディッシュ内溶鋼中に含まれる介在物の平均的な組成は、95~98wt%Al₂O₃、5wt%以下のTi₂O₃からなるクラスター状の

介在物が主体であった。鋳造時にタンディッシュならびに浸漬ノズル内にArガスを吹き込まなかった場合には、著しくノズルにAl₂O₃が付着し、3チャージ目にスライディングノズルの開度が著しく増加し、ノズル詰まりにより鋳込みを中止した。また、Arガスを吹いた場合にも、ノズル内にはAl₂O₃が大量に付着しており、8チャージ目にはモールド内の湯面の変動が大きくなり鋳込みを中止した。次に、上記連鋳スラブは4.0 mmまで熱間圧延したのち、0.8 mmまで冷間圧延し、さらに、連続焼純ラインにて再結晶焼純を行った。鋼組成を表1に、寸法50μm以下の酸化物系介在物の含有量及び1μm以上の主要な鋼中の介在物組成を表2に示す。また、熱延、冷延および焼純の各条件（製造条件）と機械的性質を表3

中に比較例として示す。この焼鈍板にはヘゲ、スリー
バ、スケールなどの非金属介在物性の欠陥が、0.45個／
1000㎟-コイル認められた。

【0052】

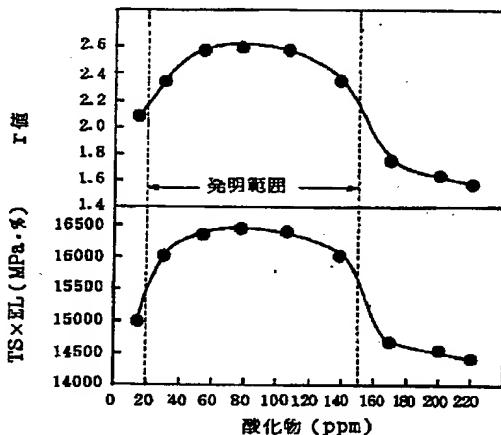
【発明の効果】以上説明したように、本発明にかかる鋼
板は、これの製造に当たり、連続鋳造時にイマージョン
ノズルの閉塞を引き起こすことがなく、しかも圧延薄鋼

板の表面は非金属介在物に起因する表面欠陥がほとんど
皆無で極めて清浄な深絞り用鋼板である。さらに高いr
値と優れた強度伸びバランスを有するので、自動車用薄
鋼板などとして実に好適に用いられる。

【図面の簡単な説明】

【図1】r値およびTS×ELにおける微細酸化物介在物
量の影響を示すグラフである。

【図1】



フロントページの続き

(72) 発明者 古君 修

千葉県千葉市中央区川崎町1番地 川崎製
鉄株式会社技術研究所内

(72) 発明者 鍋島 誠司

岡山県倉敷市水島川崎通1丁目(番地な
し) 川崎製鉄株式会社水島製鉄所内

(72) 発明者 八尋 太郎

岡山県倉敷市水島川崎通1丁目(番地な
し) 川崎製鉄株式会社水島製鉄所内

Fターム(参考) 4K037 EA02 EA04 EA15 EA16 EA18

EA19 EA23 EA25 EA27 EA31

EB02 EB03 EB06 EB08 EB09

FA01 FA02 FA03 FC02 FC03

FC04 FE01 FE02 FE03 FJ04

FJ05 FJ06 HA05